

**CURABLE COMPOSITION**

Patent Number: JP8041357  
Publication date: 1996-02-13  
Inventor(s): HAGIWARA KAZUO; others: 01  
Applicant(s): KANEGAFUCHI CHEM IND CO LTD  
Requested Patent: ☐ JP8041357  
Application Number: JP19940178293 19940729  
Priority Number(s):  
IPC Classification: C08L101/10; C08K5/00; C08L83/10  
EC Classification:  
Equivalents: JP3368056B2

---

**Abstract**

---

**PURPOSE:**To obtain a curable compsn. very useful esp. as a sealant for construction, automobiles, ships, roads, etc., by compounding a satd. hydrocarbon polymer having a reactive silicon group with an air-oxidizable unsatd. compd.

**CONSTITUTION:**The compsn. is prepd. by incorporating 0.1-20 pts.wt. unsatd. compd. capable of reacting with oxygen in the air into 100 pts.wt. satd. hydrocarbon polymer having a hydroxyl or hydrolyzable group bonded to a silicon atom and at least one reactive silicon group capable of cross-linking by forming a siloxane bond. An example of the reactive silicon group is represented by formula I [wherein R<1> and R<2> are each 1-20C alkyl, 6-20C aryl, 7-20C aralkyl, or a triorganosiloxane group represented by formula II (wherein R' is a 1-20C monovalent hydrocarbon group); X is hydroxyl or hydrolyzable; a is 0-3; b is 0-2; m is 0-10 provided a+mb>=1].

---

Data supplied from the esp@cenet database - I2

(19) 日本国特許庁 (J P)

(12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号

特開平8-41357

(43) 公開日 平成8年(1996)2月13日

(51) Int.Cl. <sup>8</sup>	識別記号	庁内整理番号	F I	技術表示箇所
C 0 8 L 101/10	L T B			
C 0 8 K 5/00	K A J			
C 0 8 L 83/10	L R M			

審査請求 未請求 請求項の数 1 O L (全 7 頁)

(21) 出願番号	特願平6-178293	(71) 出願人	000000941 鐵淵化学工業株式会社 大阪府大阪市北区中之島3丁目2番4号
(22) 出願日	平成6年(1994)7月29日	(72) 発明者	萩原 一男 兵庫県神戸市長田区大塚町1-7-18
		(72) 発明者	野田 浩二 兵庫県神戸市垂水区小東山6-11-21
		(74) 代理人	弁理士 鈴江 武彦

(54) 【発明の名称】 硬化性組成物

(57) 【要約】

【構成】 (A) 珪素原子に結合した水酸基または加水分解基を有し、シロキサン結合を形成することにより架橋し得る珪素含有基を少なくとも1個有する飽和炭化水素系重合体100重量部及び (B) 空気中の酸素と反応し得る不飽和化合物0.1~20重量部を含有する硬化性組成物。

【効果】 塗料の乾燥性、硬化性を改善し、接着剤、粘着剤、塗料、塗膜防水剤、密封剤組成物、型取り用材料、注型ゴム材料、発泡材料のほか、特に、建築用、自動車用、船舶用及び道路用等のシーリング材及び密封剤として極めて有用である。

## 【特許請求の範囲】

【請求項1】 (A) 珪素原子に結合した水酸基または加水分解基を有し、シロキサン結合を形成することにより架橋し得る珪素含有基を少なくとも1個有する飽和炭化水素系重合体、及び (B) 上記飽和炭化水素系重合体100重量部に対して0.1～20重量部の空气中的酸素と反応し得る不飽和化合物、を含有することを特徴とする硬化性組成物。

## 【発明の詳細な説明】

## 【0001】

【産業上の利用分野】本発明は、建築用、自動車用、船舶用及び道路用等のシーリング材及び密封剤として有用な硬化性組成物に関するものである。

## 【0002】

【従来の技術】珪素原子に結合した水酸基または加水分解基を有し、シロキサン結合を形成することにより架橋し得る珪素含有基（以下、反応性珪素基という。）を有する飽和炭化水素系重合体は液状の重合体になり得るので、湿分等により室温で硬化してゴム状硬化物を生じるため、建築用の弾性シーラント等に用いられる。しかしながら、この重合体の硬化物は、その上にアルキッド系塗料のような塗料を塗布する場合良好な塗装性を有するが、塗料が乾燥・硬化しにくいという欠点を有しているため、その用途が限定されるという問題があった。

## 【0003】

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、上記の問題点を解消し、塗装性が良好であるとともに乾燥性、硬化性に優れ、接着剤、粘着剤、塗料、塗膜防水剤、密封剤組成物、型取り用材料、注型ゴム材料、発泡材料など幅広い用途に用いることができる硬化性組成物を提供することにある。

## 【0004】

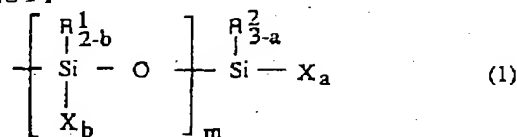
【課題を解決するための手段】本発明は、前記のごとき従来の硬化性組成物が有する問題を解消するため、鋭意検討を重ねた結果、上記有機重合体に空气中的酸素と反応し得る不飽和化合物を添加することにより、上記目的が達成されることを見出し、本発明に到達した。すなわち、本発明は (A) 珪素原子に結合した水酸基または加水分解基を有し、シロキサン結合を形成することにより架橋し得る珪素含有基を少なくとも1個有する飽和炭化水素系重合体、及び (B) 上記飽和炭化水素系重合体100重量部に対して0.1～20重量部の空气中的酸素と反応し得る不飽和化合物を含有する硬化性組成物である。

【0005】以下、本発明を詳細に説明する。本発明においては、珪素原子に結合した水酸基または加水分解基を有し、シロキサン結合を形成することにより架橋し得る珪素含有基、すなわち反応性珪素基を少なくとも1個有する飽和炭化水素系重合体（以下、飽和炭化水素系重合体 (A) という。）が使用される。本発明において用

いられる上記反応性珪素基は良く知られた官能基であり、その代表例としては、一般式 (I)：

## 【0006】

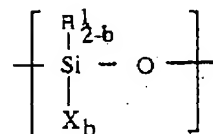
## 【化1】



（式中、 $R^1$  および  $R^2$  は、いずれも炭素数1～20のアルキル基、炭素数6～20のアリール基、炭素数7～20のアラルキル基、又は  $(R^1)_3\text{SiO}-(R^1)$  は、炭素数1～20の1価の炭化水素基であり、3個の  $R^1$  は同一であっても異なってもよい。）で示されるトリオルガノシロキシ基を表し、 $R^1$  及び  $R^2$  が2個以上存在するとき、同一であっても異なってもよい。Xは水酸基又は加水分解性基を表し、2個以上存在するとき、同一であっても異なってもよい。aは0、1、2又は3であり、bは0、1又は2であるが、 $a+mb \geq 1$  である。また、m個の

## 【0007】

## 【化2】



におけるbは同一である必要はない。mは0又は1～19の整数である。）で表される基を挙げることができる。

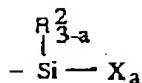
【0008】一般式 (1) における加水分解性基としては、特に限定されるものではなく、従来既知の加水分解性基でよいが、具体例としては、例えば、水素原子、アルコキシ基、アシルオキシ基、ケトキシメート基、アミノ基、アミド基、アミノオキシ基、メルカプト基、アルケニルオキシ基等を挙げることができる。これらのうちでは、加水分解性が温和で、取扱い易いという点から、アルコキシ基が特に好ましい。

【0009】この加水分解性基や水酸基は1個の珪素原子に1～3個の範囲で結合することができ、 $(a+mb)$  は1～5の範囲であることが好ましい。加水分解性基や水酸基が反応性珪素基中に2個以上結合する場合には、それらは同じであっても、異なってもよい。

【0010】この反応性珪素基を形成する珪素原子は1個でもよく、2個以上であってもよいが、シロキサン結合等により連結された珪素原子の場合には、20個のものまでであるのが好ましい。特に、式：

## 【0011】

## 【化3】



(式中、 $R^2$ 、 $X$ 及び $a$ は前記と同じである。)で表される反応性珪素基が入手容易であるので好ましい。

【0012】反応性珪素基は、飽和炭化水素系重合体の1分子中に少なくとも1個、好ましくは1.1～5個存在する。分子中に含まれる反応性珪素基の数が1個未満になると、硬化性が不十分になり、良好なゴム弾性挙動を発現し難くなる。

【0013】反応性珪素基は、飽和炭化水素系重合体分子鎖の末端に存在していてもよく、内部に存在していてもよく、両方に存在していてもよい。特に反応性珪素基が分子鎖末端に存在する場合には、最終的に形成される硬化物に含まれる飽和炭化水素系重合体成分の有効網目鎖量が多くなるため、高強度で高伸びのゴム状硬化物が得られ易くなる等の点から好ましい。また、これら反応性珪素基を有する飽和炭化水素系重合体は単独で使用してもよく、2種以上併用してもよい。

【0014】本発明において用いられる飽和炭化水素系重合体は、芳香族環以外の炭素-炭素不飽和結合を実質的に含有しない重合体を意味する概念であり、本発明に用いる反応性珪素基を有する飽和炭化水素系重合体の骨格となる重合体は、次の方法によって得ることができるものである。

【0015】(1) エチレン、プロピレン、1-ブテン、イソブチレン等の炭素数が1～6のオレフィン系化合物を主単量体として重合させる方法。

(2) ブタジエン、イソブレン等のジエン系化合物を単独重合させるか、上記オレフィン化合物とジエン系化合物とを共重合させた後、水素添加する方法。

【0016】これらの重合体のうち、末端に官能基を導入し易い、分子量を制御し易い、末端官能基の数を多くすることができる等の点から、イソブチレン系重合体や水添ポリブタジエン系重合体であるのが好ましい。

【0017】このイソブチレン系重合体は、単量体単位の全てがイソブチレン単位で形成されていてもよく、イソブチレンと共重合性を有する単量体単位をイソブチレン系重合体中の好ましくは50% (重量%、以下同様) 以下、更に好ましくは30%以下、特に好ましくは10%以下の範囲で含有していてもよい。

【0018】このような単量体成分としては、例えば、炭素数4～12のオレフィン、ビニルエーテル、芳香族ビニル化合物、ビニルシラン類、アリルシラン類等が挙げられる。このような共重合体成分の具体例としては、例えば、1-ブテン、2-ブテン、2-メチル-1-ブテン、3-メチル-1-ブテン、ペンテン、4-メチル-1-ペンテン、ヘキセン、ビニルシクロヘキサン、メチルビニルエーテル、エチルビニルエーテル、イソブチルビニルエーテル、スチレン、 $\alpha$ -メチルスチレン、ジメチルスチレ

ン、モノクロロスチレン、ジクロロスチレン、 $\beta$ -ピネン、インデン、ビニルトリクロロシラン、ビニルメチルジクロロシラン、ビニルジメチルクロロシラン、ビニルジメチルメトキシシラン、ビニルトリメチルシラン、ジビニルジクロロシラン、ジビニルジメトキシシラン、ジビニルジメチルシラン、1,3-ジビニル-1,1,3,3-テトラメチルジシロキサン、トリビニルメチルシラン、テトラビニルシラン、アリルトリクロロシラン、アリルメチルジクロロシラン、アリルジメチルクロロシラン、アリルジメチルメトキシシラン、アリルトリメチルシラン、ジアリルジクロロシラン、ジアリルジメトキシシラン、ジアリルジメチルシラン、 $\gamma$ -メタクリロイルオキシプロピルトリメトキシシラン、 $\gamma$ -メタクリロイルオキシプロピルメチルジメトキシシラン等が挙げられる。

【0019】これらのイソブチレンと共重合性の単量体としてビニルシラン類やアリルシラン類を使用すると重合体の珪素含有量が増大し、シランカップリング剤として作用し得る基が多くなって、得られる組成物の接着性が向上する。

【0020】更に、水添ポリブタジエン系重合体や他の飽和炭化水素系重合体においても、イソブチレン系重合体の場合と同様に、主成分となる単量体単位の他に他の単量体単位を含有させてもよい。

【0021】また、本発明に用いる飽和炭化水素系重合体には、本発明の目的が達成される範囲でブタジエン、イソブレン等のポリエン化合物のような重合後に2重結合の残る単量体単位を少量、好ましくは10%以下、更には5%以下、特に1%以下の範囲で含有させてもよい。

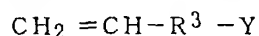
【0022】この飽和炭化水素系重合体(A)、特にイソブチレン系重合体や水添ポリブタジエン系重合体の数平均分子量は、500～100,000程度であるのが好ましく、特に1,000～30,000程度の液状乃至流動性を有するものが取扱い易い等の点から好ましい。更に、分子量分布( $M_w/M_n$ )に関しては、同一分子量における粘度が低くなるという点で $M_w/M_n$ が狭いほど好ましい。

【0023】反応性珪素基を有する飽和炭化水素系重合体の製造方法について、特にイソブチレン系重合体及び水添ポリブタジエン系重合体の場合を例として説明する。上記の反応性珪素基を有するイソブチレン系重合体のうち、分子末端に反応性珪素基を有するイソブチレン系重合体は、イニファ-法と呼ばれる重合法(イニファ-と呼ばれる開始剤と連鎖移動剤を兼用する特定の化合物を用いるカチオン重合法)で得られた末端官能型、好ましくは全末端官能型イソブチレン系重合体を用いて製造することができる。このような製造法は、特開昭63-6003号、同63-6041号、同63-254149号、同64-22904号、同64-38407号の各明細書等に記載されている。

【0024】また、分子内部に反応性珪素基を有するイソブチレン系重合体は、イソブチレンを主体とする単量体中に、反応性珪素基を有するビニルシラン類やアリルシラン類を添加し、共重合させることによって製造される。

【0025】更に、分子末端に反応性珪素基を有するイソブチレン系重合体を製造する際の重合に当たって、主成分であるイソブチレン単量体以外に反応性珪素基を有するビニルシラン類やアリルシラン類等を共重合させた後、末端に反応性珪素基を導入することによって、末端及び分子鎖内部に反応性珪素基を有するイソブチレン系重合体を製造することができる。

【0026】この反応性珪素基を有するビニルシラン類やアリルシラン類等の具体例としては、例えば、ビニル



〔式中、Yは塩素原子、沃素原子等のハロゲン原子であり、 $\text{R}^3$ は、 $-\text{R}^4-$ 、 $-\text{R}^4-\text{OC}(=\text{O})-$ 、 $-\text{R}^4-\text{C}(=\text{O})-$  ( $\text{R}^4$ は炭素数1~20の2価の炭化水素基で、好ましい具体例としてはアルキレン基、シクロアルキレン基、アリーレン基、アラルキレン基が挙げられる)で示される2価の有機基で、 $-\text{CH}_2-$ 及び $\text{R}''-\text{Ph}-\text{CH}_2-$  ( $\text{R}''$ は炭素数1~10の炭化水素基、Phはp-フェニレン基である。)から選ばれる2価の基が特に好ましい〕で示される有機ハロゲン化合物を反応させることにより、末端オレフィン基を有する水添ポリブタジエン系重合体(以下、末端オレフィン水添ポリブタジエン系重合体ともいう)を製造することができる。

【0028】末端ヒドロキシ水添ポリブタジエン系重合体の末端水酸基をオキシメタル基にする方法としては、Na、Kのようなアルカリ金属；NaHのような金属水素化物； $\text{NaOCH}_3$ のような金属アルコキシド；NaOH、KOHのような苛性アルカリ等と反応させる方法を挙げることができる。

【0029】上記の方法においては、出発原料として用いた末端ヒドロキシ水添ポリブタジエン系重合体とはほぼ同じ分子量を持つ末端オレフィン水添ポリブタジエン系重合体を得られるが、より高分子量の重合体を得るためには、一般式(2)の有機ハロゲン化合物を反応させる前に、塩化メチレン、ビス(クロロメチル)ベンゼン、ビス(クロロメチル)エーテル等の1分子中にハロゲン原子を2個以上含む多価有機ハロゲン化合物と反応させて分子量を増大させた後、一般式(2)で示される有機ハロゲン化合物と反応させると、より高分子量で、末端にオレフィン基を有する水添ポリブタジエン系重合体を得ることができる。

【0030】上記一般式(2)で示される有機ハロゲン化合物の具体例としては、アリルクロライド、アリルブロマイド、ビニル(クロロメチル)ベンゼン、アリル(クロロメチル)ベンゼン、アリル(ブロモメチル)ベ

トリクロロシラン、ビニルメチルジクロロシラン、ビニルジメチルクロロシラン、ビニルジメチルメトキシシラン、ジビニルジクロロシラン、ジビニルジメトキシシラン、アリルトリクロロシラン、アリルメチルジクロロシラン、アリルジメチルクロロシラン、アリルジメチルメトキシシラン、ジアリルジクロロシラン、ジアリルジメトキシシラン、γ-メタクリロイルオキシプロピルトリメトキシシラン、γ-メタクリロイルオキシプロピルメチルジメトキシシラン等が挙げられる。

【0027】水添ポリブタジエン系重合体の製造法については、例えば、まず、末端ヒドロキシ水添ポリブタジエン系重合体の水酸基を $-\text{ONa}$ 、 $-\text{OK}$ 等のオキシメタル基にした後、一般式(2)：

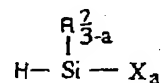
(2)

ンゼン、アリル(クロロメチル)エーテル、アリル(クロロメトキシ)ベンゼン、I-ブチル(クロロメチル)エーテル、1-ヘキセニル(クロロメトキシ)ベンゼン、アリルオキシ(クロロメチル)ベンゼン等を挙げることができるが、それらに限定されるものではない。これらのうちでは、安価でかつ容易に反応することからアリルクロライドが好ましい。

【0031】末端オレフィン水添ポリブタジエン系重合体への反応性珪素基の導入は、分子鎖末端に反応性珪素基を有するイソブチレン系重合体の場合と同様に、例えば、一般式(1)で表わされる基に水素原子が結合したヒドロシラン化合物、好ましくは、一般式：

【0032】

〔化4〕



(式中、 $\text{R}^2$ 、X及びaは前記と同じである。)で示される化合物を白金系触媒を用いて付加反応させることにより製造することができる。

【0033】この一般式(1)で表される基に水素原子が結合したヒドロシラン化合物の具体例としては、例えば、トリクロロシラン、メチルジクロロシラン、ジメチルクロロシラン、フェニルジクロロシラン等のハロゲン化シラン類；トリメトキシシラン、トリエトキシシラン、メチルジエトキシシラン、メチルジメトキシシラン、フェニルジメトキシシラン等のアルコキシシラン類；メチルジアセトキシシラン、フェニルジアセトキシシラン等のアシロキシシラン類；ビス(ジメチルケトキシメート)メチルシラン、ビス(シクロヘキシルケトキシメート)メチルシラン等のケトキシメートシラン類等が挙げられるが、これらに限定されるものではない。これらのうち、特にハロゲン化シラン類、アルコキシシラン類が好ましい。

【0034】本発明で用いる空気中の酸素と反応し得る

不飽和化合物 (B) 成分の例としては、一般に、空気中の酸素により重合を起こす不飽和基を分子中に有する化合物といわれる空気酸化硬化物物質が挙げられる。より具体的には、例えば、キリ油、アミノ油などで代表される乾燥油や、該化合物を変性して得られる各種アルキッド樹脂；乾性油により変性されたアクリル系重合体、エポキシ系樹脂、シリコン樹脂；1, 2-ポリブタジエン、1, 4-ポリブタジエン、C<sub>5</sub> ~ C<sub>8</sub> ジエンの重合体や共重合体、さらには該重合体や共重合体の各種変性物（マレイン化変性体、ボイル油変性体など）などが具体例として挙げられる。これらのうち、キリ油、ジエン系重合体のうちの液状物（液状ジエン系重合体）やその変性物が特に好ましい。

【0035】上記液状ジエン系重合体の具体例としては、例えば、ブタジエン、クロロプレン、イソプレン、1, 3-ペンタジエンなどのジエン系化合物を重合または共重合させて得られる液状重合体や、これらジエン系化合物と共重合性を有するアクリロニトリル、スチレンなどの単量体とをジエン系化合物が主体となるように共重合させて得られるNBR、SBRなどの重合体や、さらにはそれらの各種変性物（マレイン化変性物、ボイル油変性物など）などが挙げられる。これらは単独で用いてもよく、2種以上併用してもよい。これらの液状ジエン系重合体のうち、液状ポリブタジエンが好ましい。

【0036】空気中の酸素と反応し得る不飽和化合物 (B) 成分は単独で用いてもよく、2種以上併用してもよい。また、(B) 成分と同時に酸化硬化反応を促進する触媒や金属ドライヤーを併用すると効果が高められる場合がある。これらの触媒や金属ドライヤーとしては、例えば、ナフテン酸コバルト、ナフテン酸鉛、ナフテン酸ジルコニウム、オクチル酸コバルト、オクチル酸ジルコニウム等の金属塩や、アミン化合物等が挙げられる。

【0037】空気中の酸素と反応し得る不飽和化合物 (B) 成分の使用量は、(A) 成分の飽和炭化水素系重合体100重量部に対して0.1~20重量部である。

(B) 成分の使用量が0.1重量部未満になると空気中の酸素と反応し得る不飽和化合物を用いる目的である汚染性の改善が充分でなくなり、20重量部を超えると硬化物の引張り特性などが損なわれる傾向が生じる。好ましくは1~10重量部である。

【0038】本発明の組成物には、必要に応じて、硬化触媒、可塑剤、充填剤、その他の添加剤等を加えて使用しても良い。上記硬化触媒の具体例としては、特に限定はないが、通常使用される硬化触媒が用いられる。このような硬化触媒の具体例としては、例えば、オクチル酸錫、ジブチル錫ジラウレート、ジブチル錫マレエート、ジブチル錫フタレート等のカルボン酸金属塩；有機錫化合物とエステルとの反応物；テトラブチルチタネート；オルガノシロキサンチタン等の有機チタン酸エステル；アミン類、アミン塩、4級アンモニウム塩、グラニジン化

合物等が挙げられる。これらの硬化触媒は、飽和炭化水素系重合体100重量部に対して0~10重量部程度使用する。

【0039】前記可塑剤の具体例としては、ジブチルフタレート、ジヘプチルフタレート、ジ(2-エチルヘキシル)フタレート、ブチルベンジルフタレート、ブチルブタリルブチルグリコレート等のフタル酸エステル類；ジオクチルアジペート、ジオクチルセバケート等の非芳香族2塩基酸エステル類；トリクレジルホスフェート、トリブチルホスフェート等のリン酸エステル類等が挙げられ、比較的高分子量タイプの可塑剤としては、例えば2塩基酸と2価アルコールとのポリエステル類等のポリエステル系可塑剤；ポリプロピレングリコールやその誘導体等のポリエーテル類；ポリ- $\alpha$ -メチルスチレン、ポリスチレン等のポリスチレン類等；プロセスオイル類、アルキルベンゼン類などが挙げられる。これらは、単独若しくは混合して使用できる。但し、好ましくは、相溶性が良好なものを選ぶ必要がある。これらの可塑剤は、飽和炭化水素系重合体 (A) 100重量部に対して20~200重量部程度使用する。

【0040】前記充填剤の具体例としては、例えば、重質炭酸カルシウム、軽質炭酸カルシウム、膠質炭酸カルシウム、カオリン、タルク、シリカ、酸化チタン、珪酸アルミニウム、酸化マグネシウム、酸化亜鉛、カーボンブラックなどが挙げられる。充填剤を用いる場合、その使用量は飽和炭化水素系重合体 (A) 100重量部に対して10~300重量部の範囲が好ましい。

【0041】前記その他の添加剤としては、例えば、水添ヒマシ油、有機ペントナイト等のダレ防止剤、着色剤、老化防止剤、接着付与剤等が挙げられる。このようにして得られた本発明の硬化性組成物は、接着剤、粘着剤、塗料、塗膜防水剤、密封剤組成物、型取り用材料、注型ゴム材料、発泡材料などとして有用に使用することができる。なかでも、密封剤への応用は特に有用である。

#### 【0042】

【実施例】次に、実施例を挙げて本発明を具体的に説明するが、本発明はこれらに限定されるものではない。

#### 製造例1

飽和炭化水素系重合体 (A) の製造

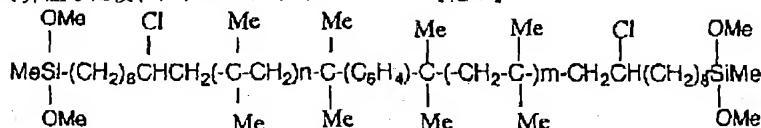
攪拌装置、窒素ラインを装備した4つ口フラスコの中に、乾燥した塩化メチレン560mL、n-ヘキサン1160mL、 $\alpha$ -メチルピリジン940mg、p-ジクミルクロリド22gを秤量し、均一混合溶液とした後に、-70℃まで冷却し、減圧下、イソブチレンモノマー570mLをモレクラーシーブス管を通して仕込んだ。

【0043】-70℃まで冷却した上記反応溶液中に、攪拌下、予め冷却した重合触媒溶液（四塩化チタン14mL/塩化メチレン80mL）を一気に加えて、重合を開始した。一旦、-54℃まで昇温した後、約17分で-7

0℃まで降温した。重合開始後、約20分後、1,9-デカジエン132gを添加し、更に-70℃で4時間、撹拌を継続した。

【0044】黄濁色の反応溶液を、3Lの温水（約45℃）の中に入れ、約2時間撹拌し、有機層を分離し、純水による水洗を3回繰返した。こうして得られた無色透明の有機層を減圧濃縮し、両末端にビニル基を有するイソブチレンオリゴマー約400gを得た。

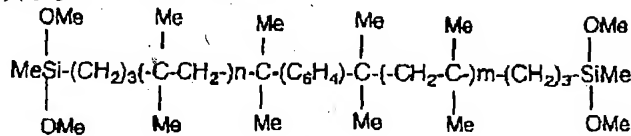
【0045】次いで、こうして得られたビニル基含有イソブチレンオリゴマー400gを、n-ヘプタン200mLに溶解し、約70℃まで昇温した後、メチルジメトキシ



### 製造例2

#### 飽和炭化水素系重合体(A)の製造

製造例1において、1,9-デカジエンの代りにアリルメチルシラン24gを使用する以外は、製造例1と同様にし、製造中間体の構造が一部異なるイソブチレンオリゴ



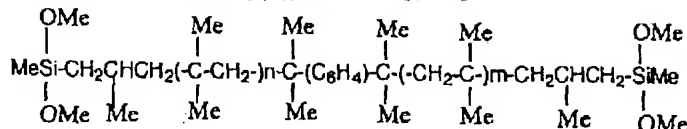
### 製造例3

#### 飽和炭化水素系重合体(A)の製造

撹拌装置、窒素ラインを装備した4つ口フラスコの中に、乾燥した塩化メチレン560mL、n-ヘキサン1160mL、α-メチルピリジン940mg、p-ジクミルクロリド22gを秤量し、均一混合溶液とした後に、-70℃まで冷却し、減圧下、イソブチレンモノマー570mLをモレクーラーシース管を通して仕込んだ。

【0049】-70℃まで冷却した上記反応溶液中に、撹拌下、予め冷却した重合触媒溶液（四塩化チタン14mL/塩化メチレン80mL）を一気に加えて、重合を開始した。一旦、-54℃まで昇温した後、約17分で-70℃まで降温した。重合開始後、約60分間、撹拌を継続した。黄濁色の反応溶液を、3Lの温水（約45℃）の中に入れ、約2時間撹拌し、有機層を分離し、純水による水洗を3回繰返した。こうして得られた無色透明の有機層を減圧濃縮し、両末端に第3級クロル基を有するイソブチレンオリゴマー約400gを得た。

【0050】更に、このイソブチレンオリゴマーを、減



シラン1.5 [eq/ビニル基]、白金（ビニルシロキサン）錯体 $1 \times 10^{-4}$  [eq/ビニル基]を添加し、ヒドロシリル化反応を行った。FT-IRにより反応追跡を行い、約4時間で $1640\text{cm}^{-1}$ のオレフィン吸収が消失した。

【0046】反応溶液を減圧濃縮することにより、目的とする両末端に反応性珪素基を有するイソブチレンオリゴマーが得られた。

【構造式】

【0047】

【化5】

マーを得た。

【構造式】

【0048】

【化6】

圧下、170℃での加熱を2時間継続することにより、熱的脱塩酸反応を行い、両末端にイソプロペニル基を有するイソブチレンオリゴマーを得た。

【0051】次いで、こうして得られたイソプロペニル基含有イソブチレンオリゴマー400gを、n-ヘプタン200mLに溶解し、加圧容器中、約100℃まで昇温した後、メチルジクロルシラン1.5 [eq/ビニル基]、白金（ビニルシロキサン錯体 $1 \times 10^{-4}$  [eq/ビニル基]）を添加し、ヒドロシリル化反応を行った。FT-IRにより反応追跡を行い、約10時間で $1640\text{cm}^{-1}$ のオレフィン吸収が消失した。反応溶液を60℃まで冷却した後、過剰量 [メチルジクロルシラン] のメタノールを添加し、約4時間撹拌を行い、メトキシ化を完了させた。反応溶液を減圧濃縮することにより、目的とする両末端に反応性珪素基を有するイソブチレンオリゴマーが得られた。

【構造式】

【0052】

【化7】

れた各種重合体100に対し、下記表-1に示す長鎖炭化水素基含有シリコン化合物を該表-1に示す量を添加した後、膠質炭酸カルシウム（白石工業（株）製、商品名ビスコライトR）120部、重質炭酸カルシウム（白石工業（株）製、商品名ホワイトンSB）20部、可塑剤（出光石油化学（株）製、商品名PS-32）90部、ヒンダードフェノール系老化防止剤（チバガイギー（株）製、商品名イルガノックス1010）1部、ベンゾトリアゾール系紫外線吸収材（チバガイギー（株）製、商品名チヌビン327）1部、架橋剤（硫酸水素ナ

表-1

		実施例						比較例		
		1	2	3	4	5	6	7	8	9
反応性 ケイ素基 含有重合体	製造例1	100	100	-	-	-	-	100	-	-
	製造例2	-	-	100	100	-	-	-	100	-
	製造例3	-	-	-	-	100	100	-	-	100
空気中の酸素 と反応し得る 不飽和化合物	ポリメチルシロキサン-110	5	-	5	-	5	-	-	-	-
	R-15HT	-	5	-	5	-	5	-	-	-
アルキッドペ イントの 硬化性	1日目	○	○	○	○	○	○	△	△	△
	3日目	◎	◎	◎	◎	◎	◎	△～○	△～○	△～○
	7日目	◎	◎	◎	◎	◎	◎	○	○	○
	14日以上経過	◎	◎	◎	◎	◎	◎	○～◎	○～◎	○～◎

【0054】なお、表-1中の空気中の酸素と反応し得る不飽和化合物のうち、ポリオイルLCB-110は数平均分子量1600の液状1，4-ポリブタジエン（ヒュルス社製）、R-15HTは数平均分子量1000の1，2-ポリブタジエンの混合物（出光石油化学（株）製）である。

【0055】また、アルキッドペイントの硬化性の評価において、表-1の結果から分かるように、本発明の硬化性組成物は、(B)成分を添加することにより、アルキッド系塗料の塗装性が改善され、明らかに空気中の酸

トリウム）5部、オクチル酸錫3部、ラウリルアミン1部を添加し、充分混合する。次に、この混合物を小型3本ペイントロールの間を3回通し、厚さ5mmのシートを作製した。その後、23℃/65%RHで1日間養生した後、アルキッドペイント（商品名ハウスペイント、関西ペイント（株）製）を塗布し、下記表-1に示す日数をおいた場合の硬化性を指触により評価した。

【0053】

【表1】

素と反応し得る不飽和化合物を使用しない場合と比べて改善効果が著しいことを示している。

【0056】

【発明の効果】近年、美観をも重要視する観点から汚染性に関する市場の要求はきわめて厳しいものがあるが、本発明の硬化性組成物は、接着剤、粘着剤、塗料、塗膜防水剤、密封剤組成物、型取り用材料、注型ゴム材料、発泡材料などとして幅広い用途に使用することができるが、特に、建築用、自動車用、船舶用及び道路用等のシーリング材及び密封剤としてきわめて有用である。